



🇨🇭 0 проекте

🇨🇭 Фармацевтический каталог

🇨🇭 Фармацевтическая работа

Найти...

Фармацевтические Вопросы и ответы

- ? Где
- ? Зачем
- ? Как
- ? Какая
- ? Какие
- ? Каково
- ? Каковы
- ? Какой
- ? Кем
- ? Когда
- ? Кому
- ? Кто
- ? Куда
- ? О чем
- ? Почему

ARM System on Module

www.emacinc.com

Linux & Windows CE - Low
MOQ Free quote.
Manufactured in USA



Как определяют подлинность галогенов?



Смесь вещества прокаливают с безводным карбонатом натрия и после охлаждения растворяют в воде. Подкисляют азотной кислотой и с полученным раствором проводят реакции подлинности, характерные для ионов галогенов.

Смешивают около 0,1 г вещества и 0,5 г карбоната натрия в тигле и нагревают до покраснения. Охлаждают, прибавляют 5 мл горячей воды, нагревают в течение 5 минут на водяной бане и фильтруют, раствор дает характерные реакции для

Фармацевтический каталог

Добавить
Поиск

- * Аптеки
- * Аптечные магазины
- * Аптечные пункты
- * Аптечные склады
- * Компании
- * Образование
- * Производители

Фармацевтическая

? Сколько

? Что

Новости фармации

+ Июнь, 2009

+ Май, 2009

+ Апрель, 2009

+ Март, 2009

+ Февраль, 2009

Экспорт новостей

RSS 0.91

RSS 1.0

RSS 2.0

ATOM 0.3

OPML SHARE IT!

Make Money From Home

йодидов. (Иопаноевая кислота, Фармакопеея США XVII, Международная фармакопеея, Второе издание.)

При кипячении вещества с едким натром или едким кали и цинковой пылью происходит отщепление органически связанного галогена, который затем открывают по реакциям подлинности.

0,1 г препарата растворяют в 3 мл спирта, прибавляют 1 мл раствора едкого натра и 0,3 г цинковой пыли. Смесь кипятят в течение 1-2 минут и после охлаждения фильтруют. К фильтрату добавляют 1-1,5 мл разведенной соляной кислоты, хлороформа, раствора хлорамина и взбалтывают - хлороформ окрашивается в желтый цвет. (Бромкамфора, ГФХ.)

При нагревании с концентрированной серной кислотой йодсодержащие органические вещества разрушаются с выделением фиолетовых паров йода. Таким образом, идентифицируются рентгеноконтрастные вещества, билитраст, йодогност и др.

Органически связанный йод может быть выделен воздействием водородом, образующимся при реакции цинка с кислотами, например с ледяной уксусной кислотой. Получающийся при этой реакции йодид-ион обнаруживается по выделению свободного йода в

работа

Добавить

Поиск

* Вакансии

* Резюме

Авторизация

Пользователь

Пароль

☐ Запомнить

Войти

Забыли пароль?

кислой среде после прибавления перекиси водорода. Метод нашел применение в анализе йодсодержащих масел.

Окислители (нитрит натрия) выделяют свободный йод при кипячении в кислой среде (тироксин-натрий, лиотиронин-натрий).

В медицине в последнее время находят применение органические соединения фтора и в основном две группы веществ - стероиды и сульфонамидные диуретики. Так как фторпроизводные вещества обладают, как правило, более выраженной фармакологической активностью, необходимо иметь испытание для открытия фтора в этих веществах. По Международной фармакопее Второго издания и Британской фармакопее 1968 г. фторсодержащее вещество разрушают путем сжигания в кислороде и затем фторид-ион обнаруживают, по реакции с комплексом церия и ализаринового красителя. Таким образом идентифицируют бендро-флуметиазид, дексаметазон, флуодрокортизон и другие соединения. Для отличия этих веществ от сходных по строению некоторые фармакопеи (Международная) рекомендуют проводить ту же реакцию с соединениями, не содержащими фтора,

с указанием на ожидаемый отрицательный результат.

Присутствующий в органических соединениях фтор может быть переведен во фторид щелочного металла путем нагревания с металлическим натрием. Фториды затем обнаруживают по реакции с комплексом соли циркония с ализариновым красителем, имеющим красновато-фиолетовое окрашивание. При добавлении фторид-ионов образуются бесцветные комплексные анионы $(ZrF_6)^{2-}$. Раствор принимает желтую окраску, присущую свободному ализарину. Эта реакция используется для качественного испытания на фторотан (галотан) по ГФХ.

0,5 мл препарата нагревают с 0,05 г расплавленного металлического натрия, охлаждают, осторожно прибавляют 0,5 мл ледяной уксусной кислоты. 0,1 мл этого раствора прибавляют к смеси, состоящей из равных объемов свежеприготовленного раствора ализаринового красного С и 1% раствора нитрата циркония в соляной кислоте; красно-фиолетовый цвет раствора переходит в светло-желтый.

Все приведенные выше методы не дают возможности отличить органически связанный галоген от неорганического,

поэтому такие реакции подлинности
сочетают с определением примеси
неорганических галогенов.

« Пред.

След. »

Вернуться

 [Соглашение об использовании](#)  [Карта сайта](#)

© 2014 PharmSpravka - фармацевтический online справочник

